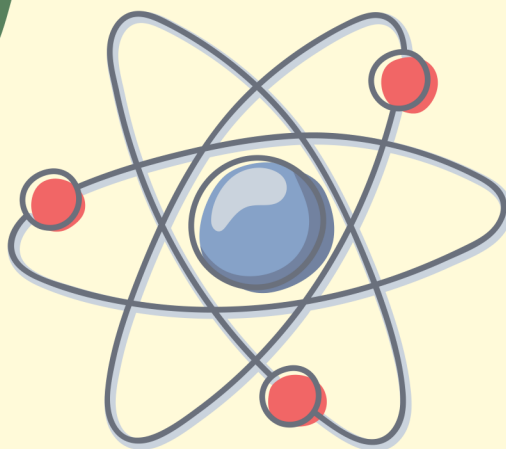
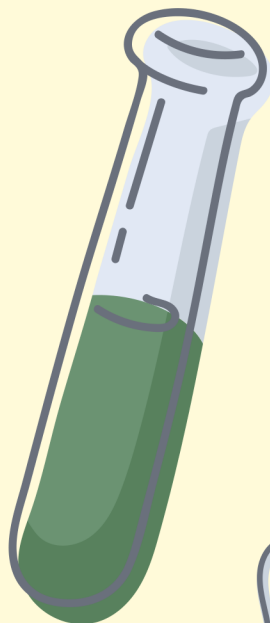
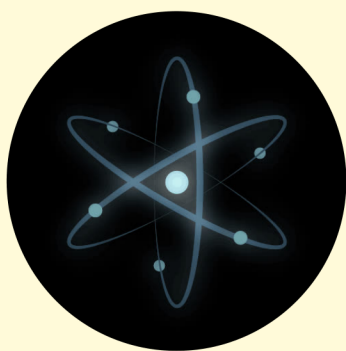


Chemistry10



الأستاذ : إبراهيم الشهاوي

الصف المasher

الفصل الدراسي الثاني

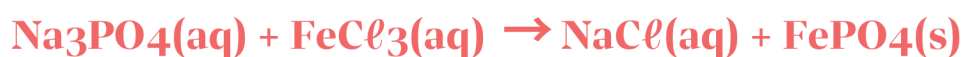
على لها ياتي تهليلة علميا صحيا:



صدأ الحديد يعتبر تغير كيميائي .

لحدوث تغير في تركيب الحديد (المادة) .

يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات غير المتجانسة :



لأن المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها من حالتين فيزيائيتين أو أكثر .

يستخدم ثاني اكسيد المنجنيز MnO_2 في تفكك المحلول المائي لفوق اكسيد الهيدروجين H_2O_2 .

لأن ثاني اكسيد المنجنيز MnO_2 عامل حفاز يعمل على زيادة سرعة تفكك فوق اكسيد الهيدروجين ولا يشترك في التفاعل .

يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة :



لأن المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها من الحالة الفيزيائية نفسها (غازات) .

أهمية مادة أزيد الصوديوم في الوسائد الهوائية للسيارات .

لأنها تشتعل كهربائياً لحظة التصادم وتنفك وتنتج غاز النيتروجين فتتفخ الوسادة بسرعة وتحمي السائقين .

تكون البرق مع نزول المطر يساعد في زيادة خصوبة التربة (يساعد البرق مع نزول المطر في تكون الكمأة الفقع في الأراضي الصحراوية) .

لأن البرق يعمل على تكوين أكاسيد النيتروجين (NO و NO_2) في الهواء الجوي وتذوب هذه الأكاسيد مع مياه المطر، لتكون الأحماض النيتروجينية (HNO_2 و HNO_3) التي لها دور هام في زيادة خصوبة الأرض كسماد .

لا تصلح المعادلة الهيكلية للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة ؟

لأنها تشير فقط إلى صيغ المواد المتفاعلة والمواد الناتجة دون الإشارة للمكميات النسبية للمتفاعلات والنواتج .

الأستاذ إبراهيم الشهاوي



الاختبار القصير الاول



الأستاذ إبراهيم الشاوي

ضع علامة (✓) أمام الإجابة الصحيحة التي تكمل الجمل التالية:

- 1- أحد التغيرات التالية لا تدل علي حدوث تغير كيميائي:
() تصاعد غاز () تكون راسب () تغير لون المحلول () تبخير المادة
- 2- عند اضافة محلول نترات الفضة الي محلول كلوريد الصوديوم فان دليل حدوث التفاعل:
() تصاعد غاز () تكون راسب () تغير لون المحلول () ظهور لون
- 3- الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي



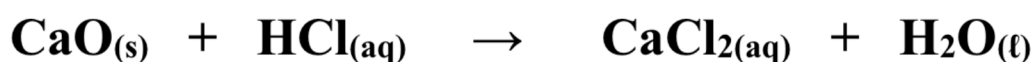
عال لها ياتي تهليلا علميا صحيحا:

يستخدم ثاني اكسيد المنجنيز MnO_2 في تفكك المحلول المائي لفوق اكسيد الهيدروجين H_2O_2 .

زن التفاعل التالي



ادرس التفاعل التالي ثم اجب:



الايونات المتفرجة:

المعادلة الايونية النهائية:

الاختبار القصير الاول - ٢



الأستاذ إبراهيم الشاوي

ضع علامة (✓) أمام الإجابة الصحيحة التي تكمل الجمل التالية:

١- أحد التغيرات التالية تدل علي حدوث تغير كيميائي:
() انصهار الحديد () صدأ الحديد () قطع الأشجار () تبخر الماء

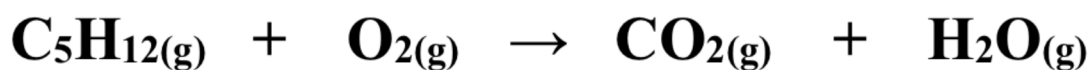
٢- عند اضافة البروم السائل الي الهكسين فان دليل حدوث التفاعل:
() تصاعد غاز () تكون راسب () اختفاء لون () ظهور لون

٣- الصيغة الكيميائية الصحيحة لكبريتات الصوديوم هي
() Na_2S () Na_2SO_3 () $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ () Na_2SO_4

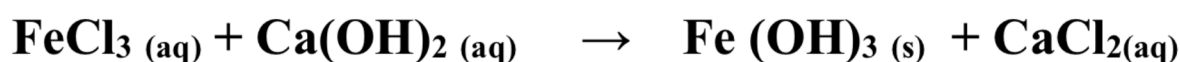
عالملها ياتي تمليلا علميا صحيحا:

يعتبر تفاعل الترسيب من التفاعلات غير المتجانسة

زن التفاعل التالي



ادرس التفاعل التالي ثم اجب:



الايونات المتفرجة:

المعادلة الايونية النهائية:

الاختبار القصير الأول - ٣



الأستاذ إبراهيم الشاوي

أكمل الجمل التالية بما يناسبها علميا

١- المعادلة اللفظية التي تعبر عن التفاعل الكيميائي تسمى المعادلة

٢- الصيغة الكيميائية لمحلول نترات الفضة هي

٣- طبقا للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات

عال لها يأتي تمليلا علميا صحيحا:

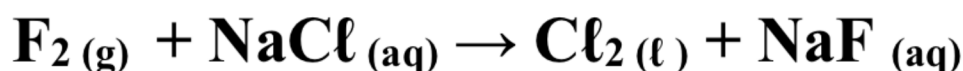
يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة:



زن التفاعل التالي



ادرس التفاعل التالي ثم اجب:



الايونات المتفرجة:

المعادلة الايونية النهائية: